# 19日本国特許庁(JP)

# ⑩ 公 開 特 許 公 報 (A) 昭63 - 95451

識別記号

庁内整理番号

43公開 昭和63年(1988)4月26日

G 03 C 7/42

7915-2H

審査請求 未請求 発明の数 1 (全15頁)

回発明の名称 迅速処理性に優れた漂白定着液

②特 願 昭61-240773

29出 願 昭61(1986)10月9日

髙 林 直 樹 79発 明 者 小 星 重 治 郊発 明 者 久 世 哲 @発 明 者 小 林 博 ⑫発 明 者 樋 口 茂 枝 子 3/2 小 林 明 79発 明 者 コニカ株式会社 の出 願 人 ②代 理 人 .弁理士 市之瀬 宮夫

東京都日野市さくら町1番地 小西六写真工業株式会社内東京都日野市さくら町1番地 小西六写真工業株式会社内東京都日野市さくら町1番地 小西六写真工業株式会社内東京都日野市さくら町1番地 小西六写真工業株式会社内東京都日野市さくら町1番地 小西六写真工業株式会社内東京都新宿区西新宿1丁目26番2号

#### 明 粗 鸖

## 1. 発明の名称

迅速処理性に優れた漂白定着液

## 2. 特許請求の範囲

最影用ハロケン化銀写真感光材料を漂白定着する処理液において、該液の pHが 3.0~ 6.8の範囲にあり、かつ下記一般式 [ I ] で示される化合物を配位子とする第2鉄鉛塩および下記一般式 [ I ] で示される化合物を含有することを特徴とする漂白定着液。

#### 一般式[I]

HOOCCH<sub>2</sub> 
$$N + CH_2$$
  $\frac{CH_2}{n_1} + \frac{CH_2}{n_2} + \frac{CH_2}{n_3} + \frac{CH_2}{n_3}$ 

(式中、R<sub>1</sub> は水 寮原子または低級アルキル基を表わし、n<sub>1</sub> 、n<sub>2</sub> およびn<sub>3</sub> はそれぞれ0~3の整数を表わす。但し、n<sub>1</sub> 、n<sub>2</sub> およびn<sub>3</sub>の合計は3または4の整数であり、

← C H<sub>2</sub> → n<sub>1</sub> ← C H → n<sub>2</sub> ← C H<sub>2</sub> → n<sub>3</sub> に おける 炭 茶 原 子 R 1

## 数の総和は3以上である。)

## 一般式[I]

(式中、R2 およびR3 はそれぞれアルキル基または水素原子を表わす。但し、R2 およびR3 が同時に水素原子であることはない。また、R2 およびR3 は結合して環を形成してもよい。)
3. 発明の詳細な説明

#### [産業上の利用分野]

本発明は漂白定着液に関し、詳しくは過影用感 光材料に適用して迅速処理化を達成できる漂白定 着液に関する。

## [発明の背景]

現在、高感度高沃臭化銀乳剤を用いた規能用感 光材料の脱銀処理は漂白工程と定着工程が別々に 行われている。

本発明者等は上記撮影用感光材料の脱銀処理の簡略化および迅速化を図るため、漂白と定着を一

浴で処理する漂白定着処理化を検討してきた。

その検討の中で、上記源白定者被としては、液保存性および得られる色素画像の復色不良の発生等の観点から従来から pHが高の領域で使用することが有利であるとされ、その高 pH領域で優れた脱銀能力を有する源白剤を探索した結果、本発明者は種々のアミノボリカルボン酸鉄錯塩でもジェチレントリアミン五酢酸第2鉄鉛塩でもジェチレントリアミン五酢酸第2鉄鉛塩でもプロでものとして没案してきた。(特開昭60-134238号、同 60-136744号等)

上記DTPA・Fe 錯塩は、 pHが高い領域、 具体的には約 pH 7 ~ 9 という範囲で上記の如く の特性を満足できるものであるが、かかる pH 領域ではアンモニアガスが発生し易く、狭い室内で 現後処理を行う際には作業環境上好ましくない点 を有していた。さらに、感光材料を長期にわたり 処理した際の経時において、漂白定着液中に第1

#### [発明の目的]

従って、本発明の第一の目的は過影用写真感光 材料に適用して前記欠点を解決し、迅速処理化を 可能にした漂白定智液を提供することにある。本 発明の第二の目的は、アンモニアガスの発生がな く、作業環境上好ましい漂白定替液の提供にある。 [発明の構成]

本発明の上記目的は、 撮影用ハロゲン化銀写真感光材料を漂白定着する 処理液において、 該液のpHが 3.0~ 6.8の 範囲にあり、かつ下記一般式 [I]で示される化合物を配位子とする第2 鉄錯塩および下記一般式 [I]で示される化合物を含有する漂白定着液により達成された。

(式中、R<sub>1</sub> は水素原子または低級アルキル基を表わし、n<sub>1</sub> 、n<sub>2</sub> およびn<sub>3</sub> はそれぞれO~3の整数を表わす。但し、n<sub>1</sub> 、n<sub>2</sub> およびn<sub>3</sub>

鉄イオンの苔橘に足因すると考えられる脱銀能力 の低下と数色不良が発生することがわかってきた。

上記の欠点について詳細に検討を加えた結果、 第1鉄イオンの蓄積は、漂白定着液の pHに大き く依存し、さらに一定の pH以上では処理した際 の軽時において、通常漂白剤として用いられてい るアミノボリカルボン酸鉄鉛塩に共通して起こる 間類点であることがわかった。

本発明者等は、さらに検討を続けた結果、特定の低い pH域でかつ特定のアミノポリカルボン酸鉄銀塩を用いることにより、上記第1鉄イオンの数積に起因すると考えられる脱銀能力の低下と復色不良が同時に解決され、かつアンモニアガスの発生も解消されることを見い出した。

また、該漂白定替液の実用化に際して、特定の保恒剤を用いることにより、上記問題点の改良効果に悪影響を与えることなく、連続処理時における漂白定替液の経時保存性の劣化を良好に防止できることを見い出し本発明を為すに到ったもので

の合計は3または4の整数であり、

← C H<sub>2</sub> → C H<sub>2</sub> → C H<sub>2</sub> → R<sub>3</sub>における炭素原子 R<sub>1</sub>

数の総和は3以上である。)

一般式[I]

(式中、R2 およびR3 はそれぞれアルキル基または水素原子を表わす。但し、R2 およびR3 が同時に水素原子であることはない。また、R2 およびR3 は結合して環を形成してもよい。)

[発明の具体的構成]

本発明の漂白定籍液には、一般式 [I]で示される化合物を配位子とする第 2 鉄錯塩が用いられる。

一般式  $\{I\}$  において、 $R_1$  としては好ましくは水素原子である。また、

数の総和の履も好ましくは3である。

以下、一般式[I]で示される化合物の好ましい具体例を示す。

以下流色

例示化合物

上記例示の本発明の第2鉄銀塩の中では好ましくは、例示化合物(I-1)、(I-2)および(I-3)を配位子として用いる第2鉄鉛塩である。さらに、例示化合物No.(I-1)、(I-2)および(I-2)を用いることが特に好ましく、本発明の目的の効果等種々の点を揺みると、(I-1)を用いることが本発明において最も好

ましい。

本発明の第2鉄錯塩は、本発明の源白定替液中本発明の効果を得る量であればいかなる量でも用いられるが、第2鉄錯塩濃度が高くなりすぎると、源白定替液の保存性が劣化し、一方、第2鉄錯塩の濃度が低すぎると映銀性能と復色性能が劣化する。従って通常 0.02 ~ 1.30 モル/ & の範囲で用いることが好ましく、 0.10 ~ 1.20 モル/ & の範囲で用いることが好ましい。特に 0.20 ~ 0.80 モル/ & の範囲で用いると本発明の効果を良好に奏し好ましい。

本発明の漂白定替液は、 pH 3.0未満では亜硫酸ガス発生のため、また pH 6.8より高ければ本発明の効果が不充分のため、その pH 範囲は pH 3.0~ 6.8であり、この pH 領域であればいかなる pH でも用いることができるが脱銀性と複色性の他に、各種鉄塩の低温時の溶解性、亜硫酸イオンより発生する亜硫酸ガス臭気を考えると pH 4.0~ 6.7で用いることが好ましく、特に pH 5.0~ 6.5で用いることが最も好ましい。

本発明の課白定替液には、一般式〔Ⅱ〕で示される化合物を含有する。

一般式 [ I ] において、 R 2 及び R 3 は同時に水 深原子ではない、それぞれアルキル基または水 深原子を表わすが、 R 2 及び R 3 で表わされるアルキル基は同一でも異なってもよく、それぞれ炭 蒸致 1 ~ 3 のアルキル基が好ましい。 R 2 及び R 3 のアルキル基は 選歩を有するものも含み、 置換基としては、アミノ基、アルコキシ基(例えばメトキシ基等) スルホン酸基、カルボン酸基、水酸基等が挙げられ、これらについては、 例えば、米田特許第 3.287.125号、 同第 3,293.034号、 同第 3.287.124号等に記載があるヒドロキシアミン類が挙げられる。

また、R2及びR3は、結合して環を構成して もよく、例えばピペリジンやモルホリンの如き複 発環を構成してもよい。

以下に、一般式[I]で示される好ましい具体的例示化合物を示す。

例示化合物 No.	R <sub>2</sub>	Rэ
T-20	- CH <sub>3</sub>	-C2 H4 OCH3
I-21	- C2 H4 OCH3	-C2 H4 OCH3
1-22	- C2 H4 O C2 H5	-C2 H4 OC2 H5
II-23	- C3 H6 OCH3	-C3 H6 OCH3
II - 2 4	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	- C2 H4 O C2 H5
II - 25	– Cз H7	-C2 H4 OCH3
II-26	~ CH₃	-C2 H4 OC2 H5
11 - 27	- CH₃	-CH₂ OCH₃
I-28	- C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	- CH2 OC2 H5
I-29	-CH₂ OCH₃	-CH₂ OCH₃
1-30	- C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	-C2 H4 OC3 H7
II-31	- C3 H6 OC3 H7	-Сэ Нь ОСэ Нт

例示化合物	R <sub>2</sub>	Ra
No.		
II - 1	- C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	-C2 H5
II - 2	– С Нэ	- CH <sub>3</sub>
II - 3	-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> (n)	-C3 H7 (n)
II - 4	-C3 H7 (i)	-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> (i)
II - 5	– C H₃	- C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
II-6	- C₂ H₅	-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> (i)
II-7	- CH₃	-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> (i)
11 – 8	-H	- C2 H5
II – 9	-H	- Cз H7 (п)
1-10	-H	– CHз.
I-11	-H	– C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> (i)
I-12	- C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	-C₂ H+ OCH₃
II-13	-C₂ H₄ OH	-C2 H4 OH
II-14	- C2 H+ SO3 H	- C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
II-15	- C2 H4 COOH	-C2 H4 COOH

一般式[I]で示される化合物(以下、本発明の化合物という)は、塩酸塩、硫酸塩、pートルエンスルホン酸塩、シュウ酸塩、リン酸塩、酢酸塩等の塩のかたちで用いることもできる。

上記本発明の化合物は単独で用いても2種以上併用してもよく、その添加量は本発明の化合物の種類、その他併用される化合物等によっても異なるが、本発明の漂白定着被12当たり 0.1~50gであることが好ましく、より好ましくは1~20gである。

本発明の一般式 [I]で示される本発明の化合物は、発色現像液の保恒剤として広く使用されているヒドロキシルアミンの誘導体であり、これらの化合物の一部はカブラーを発色現像液中に含有するいわゆる外式カラーフィルム用発色現像液の保恒剤(特公昭45-22198号)や、発色現像液中に添加された思白現像主薬の保恒剤(特問昭53-32035号、同第 52-153437号)として使用することが知られているにすぎない。

ヒドロキシルアミンは、発色現像液中では発色

現像主薬の良好な保恒剤として作用するが、課白 定剤液中ではむしろチオ硫酸イオンの酸化を促進 することが知られており、本発明の漂白定剤液に おいて、一般式〔Ⅱ〕で示される本発明の化合物 であるヒドロキシルアミンの誘導体が保恒剤とし て良好な効果を有するということは、全く知られ ていない壁くべき事実である。

本発明の漂白定着液中には、保存安定性を向上させるため、さらに亜硫酸塩及び/又は亜硫酸はイオンを放出できる化合物を含有することが好ましい。このような化合物としては、亜硫酸カリウム、亜硫酸水素カリウム、亜硫酸水素カリウム、メタ重亜硫酸ナトリウム、ホルムアルデヒド重亜硫酸付加物等が挙げられる。

本発明の漂白定替液に含ませるハロゲン化銀定

本発明の漂白定替液には漂白促進剤を用いることが好ましく、例えば特願昭 60-160943身等に記載される化合物を用いることができ、下記一般式 [A~I]~[A~IV]に示される化合物を用いることが本発明の効果を良好に変し好ましい。

者別としては近常の定者処理に用いられるようないの分としては近常の定者処理に用いられるようなののである。 サオ い の は まま が 破 破 な サ り か な か が で か な か が で か な か が で か な か が で か な か が で か な か か か で か る。 これ ら の 以 上 溶解できる が で か は 5 0 g / 2 以 上 溶解できる。 は 7 0 g / 2 以 上 溶解できる。 か 使 用 できる。

本発明の漂白定着液は、極々の添加剤を含むことができる。添加剤としては、特にアルカリハライドまたはアンモニウムハライド、例えば臭化カリウム、臭化ナトリウム、 現化ナトリウム、 沃化アンモニウム、 沃化カリウム、 沃化アンモニウム 等を含有させることが望ましい。

本発明の漂白定着液には晒酸、硼砂、水酸化ナ トリウム、水酸化カリウム、炭酸ナトリウム、炭 酸カリウム、垂皮酸ナトリウム、重皮酸カリウム、

一般式[ 入一 I ]

式中、Q1 は含窒素ヘテロ環(5~6月の不飽) 和環または飽和環が縮合しているものも含む)を 形成するに必要な原子群を表わし、R1 は水素原

またはアルキル基を表わす。但し、Q′はQ1と同義である。

一般式[A-II]

$$\begin{pmatrix} R, & & \\ & & & \\ & & & \\ R, & & & \\ & & &$$

式中、R2 およびR3 はそれぞれ水素原子、炭素原子数1~6のアルキル基、ヒドロキシ基、カルボキシ基、アミノ基、炭素原子数1~3のアシル基、アリール基またはアルケニル基を扱わす。

$$-\frac{1}{1} - \frac{1}{1} - \frac{1$$

$$-(S)_{\alpha_{2}}-(CH_{2})_{n_{3}}-C-N R -(S)_{\alpha_{3}}-(CH_{2})_{n_{4}}-N R'$$

$$-(S)_{B_4}-N$$
 $R'$ 
 $-(NH)_{B_5}-(CH_2)_{B_5}-(NH)_{B_6}-C-N$ 
 $R'$ 
 $R'$ 

又は n 1 価のヘテロ環残基(5~6負の不飽和環が船合しているものも含む)を装わし、 X は = S、 = Oまたは = N R "を表わす。ここで、 R および R 'はそれぞれR 2 および R 3 と同義、 X 'は X と同義、 Z は水素原子、 アルカリ金属原子、 アンモニウム基、 アミノ基、 含窒素ヘテロ環残基、 アルキル基、または

式中、R。およびRrはそれぞれ水紫原子数1~6のアルキル基、ヒドロキシ基、カルボキシ基、アミノ基、炭素原子数1~3のアルを、皮素原子数1~3のアルを、アリール基、アルケニル基または、R。とRrはは、R。とRrはは、R。とRrはは、R。とRrはは、CHーを表わし、Brは水素原子、のなる。アルキレン基を表わし、Zrは水素原子、含金、アシモニウム基、アミノ基、含金、アシモニウム

の整数を表わす。

ヘテロ環残基または

式中、Ar は2価のアリール基またはアリール 基と酸素原子および/もしくはアルキレン基とを

なお、該式で表わされる化合物はエノール化体 およびその塩も含む。

一般式[A-II]

$$R_{s}$$

$$Y_{s} - (B_{s} - S) = Z_{s}$$

組みあわせた 2 価の有機基を表わし、 B 2 および B 3 はそれぞれ低級アルキレン基を表わし、 R 6 、 R 10 および R 11 はそれぞれヒドロキシ置換 低級アルキル基を表わし、 x および y はそれぞれ O または 1 を表わす。 G ' はアニオンを表わし、 z は O 、 1 または 2 を表わす。

以下、本発明に好ましく用いられる漂白促進剤の具体例を示す。

以下涂白

$$(A-5)$$

$$CH_{2} \longrightarrow N-CH_{2}CH_{2}-SH$$

$$CH_{3}$$

(A - 6)

漂白促進剤の添加量は本発明の漂白定替被 1 ℓ 当り約 0.01 ~100gの範囲で用いるのが好ましく、 さらに、 0.05 ~ 5 O g が好ましく、特に好まし くは 0.05 ~ 1 5 g である。

この時ヨウ茶イオンは漂白定替液に 0.0005 モルノ L 以上含有することが好ましく、より好ましくは、漂白定者液に 0.001モルノ L 以上含有する

(A - 7)

H.N-CSNHNHCS-NH.

$$(A-8)$$

$$CH_{2}\overset{\oplus}{N}(CH_{2}CH_{2}OH)_{2}$$

$$O (CL^{\Theta})_{2}$$

$$CH_{2}\overset{\oplus}{N}(CH_{2}CH_{2}OH)_{2}$$

$$\begin{array}{c} \text{CH}_{2}\overset{\oplus}{\text{N}} (\text{CH}_{2}\text{CH}_{2}\text{OH})_{2} \\ \text{H} \\ \text{CH}_{2}\overset{\oplus}{\text{N}} (\text{CH}_{2}\text{CH}_{2}\text{OH})_{2} \\ \text{CH}_{2}\overset{\otimes}{\text{N}} (\text{CH}_{2}\text{CH}_{2}\text{OH})_{2} \end{array}$$

ことが好ましい。

本発明の原白定智液による処理時間は3分30 秒以下であれば良いが、好ましくは3分以下、より好ましくは2分30秒以内で用いることである。

本発明の源白定替液の温度は80℃以下で使用.されるが、望ましくは55℃以下、最も好ましくは45℃以下で使用される。又蒸発等を抑えて使用するのが望ましい。

本発明の源白定替液は、上記撮影用ハロゲン化銀写項感光材料を発色現像後、直ちに漂白定替する処理液として用いてもよいし、発色現像後、水洗又はリンス又は停止等の処理を行った後の漂白定替処理液として用いてもよく、さらに発色現像後に前定者処理を行った後の漂白定着処理をとし

て用いてもよい。また、本発明の漂白定着液による処理の後、水洗処理し、その後安定化処理してもよいし、水洗処理工程を省略もしくは水洗水母を極端に低減する特開昭 57-8543号に記載の多段向流安定化処理技術や、特開昭 58-14834号公報に記載されているような水洗代替処理液による処理技術に適用することもできる。また、発色現役に適けて適けている。というでは、水洗等の工程の他に硬膜、中和、黒白現像、反転、少量水洗工程等、必要に応じて各種の補助工程が付加されてもよい。

本発明に適用できる撮影用ハロゲン化銀乳剤は、 常法により化学増感することができ、増感色素を 用いて、所望の波長域に光学的に増感できる。

ハロゲン化銀乳剤には、カブリ防止剤、安定剤等を加えることができる。該乳剤のパインダーとしては、ゼラチンを用いるのが有利である。

乳剤層、その他の親水性コロイド層は、硬膜することができ、又、可塑剤、水不溶性又は難溶性合成ポリマーの分散物 (ラテックス) を含有させることができる。

できる。

[実施例]

以下、実施例によって本発明の詳細を説明するが、これにより本発明の実施感様が限定されるものではない。

実施例-1

(実験1)

カラー写真用感光材料の乳剤層には、カプラーが用いられる。

更に色補正の効果を有しているカラードカプラー、 競合カプラー及び現像主薬の酸化体とのカップリングによって現像促進剤、 漂白促進剤、 現色剤、 の 段別、 カプリ 防止剤、 化学 増感剤、 分光 増感 かん ひ 滅感剤のような写真的に 有用なフラグメントを放出する化合物が用いることができる。

感光材料には、フィルター層、ハレーション防止層、イラジエーション防止層等の補助層を設けることができる。これらの層中及び/又は乳剤層中には現像処理中に感光材料から流出するかもしくは漂白される染料が含有させられてもよい。

感光材料には、マット剤、滑剤、画像安定剤、 界面活性剤、色カプリ防止剤、現像促進剤、現像 遅延剤や漂白促進剤を添加できる。

支持体としては、ポリエチレン等をラミネート した紙、ポリエチレンテレフタレートフィルム、 パライタ紙、三酢酸セルロース等を用いることが

加えた。このようにして得られたハロゲン化組力・ ラーネガ感光材料を試料として用いた。

以下余白

$$\begin{array}{c|c} CH_3O & \begin{array}{c} C_5H_{11}(t) \\ \\ C_5H_{11}(t) \\ \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} C_5H_{11}(t) \\ \\ C_7H_5 \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} C_5H_{11}(t) \\ \\ C_7H_5 \\ \end{array}$$

#### マゼンタカプラー (M-1)

## シアンカプラー(C-1)

# ジェチレントリアミン五酢酸

ታ	۲	IJ	ゥ	۵													2	. 0	g	ı
Ν	-	I	チ	ル	_	N	_	β	_	۲	۲	Ω								
‡	シ	I	チ	ル	-	3	_	×	チ	ル	-	4	-							
7	ж.	1	ァ	=	IJ	ン	M	酸	塭								4	. 5	g	ı
水	数	化	カ	IJ	ゥ	L											1	. 2	g	
水	を	加	え	τ	1	l	K	仕	£	げ	,	水	酸	化	ナ	۲	IJ	ゥ	<u>ـ</u>	又.
は	2	0	%	研	酸	۶	用	41	τ	p	Н	10	. 0	6	K	M	髓	U	t	•
(	凉	白	定	稓	液	]														
表	1	ĸ	示	Ŧ	有	摄	酸	の	第	2	鉄									
7	ン	Æ	=	ゥ	۵	錯	塩								0	. 2	5	ŧ	ル	

チオ硫酸アンモニウム (70%溶液)300m2亜硫酸アンモニウム5 g例示化合物 (I-1)5 g銀粉末2.0 g

水を加えて全盤を10とし、酢酸とアンモニア

水で pHを表1に示す様に調整した。

[安定被]

ホルマリン (37% 水溶液) 2 m2 コニダックス (小西六写真工業社製) 5 m2

	如理	ΙÆ	如理温度(	C)	櫃 数	処理時間
1	発色	現像	37.8		1 櫃	3分15秒
2.	源白	定着	37.8		1 櫃	4分20秒
3	水	洗	30~34		2 櫃	4分20秒
4	安	定	30~34		1 櫃	2分10秒
5	¥2 .	燥				

発色現像被、漂白定着液及び安定液は以下のものを使用した。

# [発色現像液]

仪 酸 カ リ ウ ム	30 g
炭酸水素ナトリウム	2.5 g
亜硫酸カリウム	5.0 g
臭化ナトリウム	1.2 g
沃化カリウム	2 mg
ヒドロキシアミン硫酸塩	2.5 g
塩化ナトリウム	0.6 g

# 水を加えて10とした。

#### 我 1

源白定葡波	第2鉄鉛塩を	
N 0.	形成する有機酸	pH !
1-1(比较)		8.0
1-2(比較)		7.5
1-3(比較)		7.0
1-4(比较)	エチレンジァ	6.8
1-5(比較)	ミン四酢酸	6.7
1-6(It 10)	(EDTA)	6.5
1-7(比較)		5.0
1-8(比較)		4.0
1-9(比較)		3.0
1-10(比較)		2.0
2-1(比較)		8.0
2-2(比較)		7.5
2-3(比較)		7.0
2-4(比較)	ジェチレントリ	6.8
2-5(比較)	アミン五酢酸	6.7
2-6(比較)	(DTPA)	6.5
2-7(比 較)		5.0
2-8(比較)		4.0
2-9(比較)		3.0
2-10(比較)		2.0
3-1(比較)		8.0
3-2(比較)		7.5
3-3(比較)	例示化合物	7:0
3~4(木発明)	No. I - 1	6.8
3-5(本発明)		6.7

表 1 (統き)

7 + 0 * *	MY O 00 00 150 -	
漂白定替液	第2鉄錯塩を	
No.	形成する有機酸	ρН
3-6(本発明)		6.5
3-7(本発明)	. 网示化合物	5.0
3-8(本発明)	No.I - 1	4.0
3-9(本発明)		3.0
3-10(比較)		2.0
4-1(比較)		8.0
4-2(比較)		7.5
4-3(比較)		7.0
4-4(本発明)	例示化合物	6.8
4-5(本発明)	N o. I - 2	6.7
4-6(本発明)	'	6.5
4-7(本発明)		5.0
4-8(本発明)		4.0
4-9(本発明)		3.0
4-10(比較)		2.0
5-1(比較)		8.0
5-2-(比較)		7.5
5-3(比較)		7.0
5-4(本発明)	例示化合物	6.8
5-5(本発明)	No. I - 3	6.7
5-6(本発明)	., 2	6.5
5-7(本発明)		5.0
5-8(本発明)		4.0
5-9(本発明)		3.0
5-10(比較)		2.0
1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1		<u> </u>

上記処理後の漂白定着液を同口比率10 cm / / ℓ (一般の自動現像機に相当する間口条件であり、1ℓの漂白定着液に対して、10 cm の空気接触面板を有している事を意味する。)で、38℃、1週間の程時保存し、保存後の漂白定着液を用いて上記処理を再び行なった。処理後のフィルム試料(漂白定着液の経時保存前後のそれぞれ)の最高濃度部の残留銀量(m0/ dm)を蛍光X線法により、測定し、さらに、シアン色素濃度をサクラ光電濃度計PDA-65(小西六写真工築W製)を用いて複色率を測定した。

枯果をまとめて表2に示す。

以下角息

	日光温数	数色淬••	88	92	89	87	18	11	Z.	99	9	53	94	94	94	5	88	18	74	09	99	49	100	100	100	100	100	901	100	16	85	88
	保存扱の禁止	残留如曲.	11.6	10.5	9.4	8.0	7.3	5.9	4.9	2.8	1.7	1.2	4.5	4.2	4.1	3.9	3.8	3.5	3.0	2.0	1.1	1.0	. 3.6	1.5	1.2	0.7	0.5	9.0	0.2	0.2	0.2	0.2
	白定名谈	# @ #	100	86	97	95	94	06	62	12	02	64	100	100	100	66	16	85	82	11	2	66	100	901	901	100	. 001	100	901	9	66	91
> ≴	保存的の語点	残留跟鼠.	10.6	9.4	7.0	6.2	6.1	5.0	3.9	2.5	1.2	6.0	1.2	0.4	0.3	0.3	0.2	0.3	0.3	0.3	6.3	0.3	2.8	1.2	1.1	0.5	0.3	0.2	0.1	0.2	1.0	0.2
	使用弱白定着激	ÖZ	1-1	1- 2	1-3	1- 4	S	9 -	1-1	8 <u>1</u>	1 9	1-10	1 -2	2 - 2	2-3	2- 4	2 - 5	2 - 6	1 -2	. 2-8	2 – 9	2-10	3- 1	3- 2	3-3	3- 4	3 - 5	3 - 6	3- 7	3 - 8	3-9	3-10
	XX XX No.		(क्ष मा)।-।	1-2(比段)	1-3(比段)	1-4(比略)	1-5(比段)	(क्ष स) १ - १	1-7(比段)	1.8(11.18)	(数 和)6-1	(阿田)01-1	(湖 和)11-1	1-12(出版)	1-13(# 18)	1-14(比較)	(3) 年(1-1	(湖 石) 91-1	1-17 (共 成)	1-18 (比 18)	1-19(比較)	1-20(比略)	1-51(比段)	1-22(比較)	1-23(比略)	1-24(本発明)	1-25(本発明)	1-26(本発明)	1-27(本発明)	1-28 (本発明)	1-29(本発明)	1-30(比 晚)

원) 참 保存扱の領白定若液 00 8 93 8 95 95 8 98 96 93 9 87 盩 盘 残田級打 裰 8 8 8 8 8 98 8 00 8 8 20 88 96 95 92 97 91 84 8 保存前の改白定谷 ø 盩 残留组品 3.9 0.2 0.5 烶 使用蛋白定着 2 2 ļ 1 **≅** 1-34(本 発明) 1-35 (本発明) 1-36 (本発明) 1-37 (本発明) € <u>\$</u> 8 **₩** \$ 1-38(本発明) 28 1-45(本発明) 1-46 (本発明) 1-47 (本発明) 8 1-39 (本発明 1-44(本発明 1-48 (本発明 1-49 (本発明) S No. 1-33 (比 1-32 (比 1-31(比 Ħ 1-41(比 1-42 (比 1-43 (H 표 1-40 ₽K

• 残留銀過は1 dg (100cg)当りの残留銀型設で扱わす。 •• 板色率はロイコ色素が全くない状態を 100%とした際の

完全な発色色紫の存在學をパーセントで、

上記表 2 より、本発明に係わる有機 酸第 2 鉄鉛塩を用いて、 pH 3.0~ 6.8の領域の源白定籍液を使用する際には、経時保存の如何にかかわらず、残留銀も少なく、かつ復色率も良好であることが判る。特に、 pH が 4.0~ 6.7の時がより良好で、pH が 5.0~ 6.5の際にとりわけ特に良好であることが判る。

しかるに、比較のDTPAを有機酸として用いた比較の漂白定着液によれば PH 7 ~ 8 で経時保存前は脱銀性能及び複色性能は極めて良好であるが、1週間の保存後には不充分なる性能となってしまう。さらに、EDTAは、経時保存の如何にかかわらず、脱銀性能及び複色性能が不充分なものであることが判る。

## (実験2)

2(既要)

張

前記(実験 1)で用いた 標白定替液 No. 3、No. 4 及び No. 5 の一般式 [I] の 化合物 (I-1) 5 g を、 添加なし、 (I-1) 3 g 、 (I-2) 3 g 、 (I-3) 3 g 、 (I-10) 3 g 、 (I-21) 3 g と変更し、それぞれ pH 6.0と

した以外は同様にして漂白定替液 N o.3 - 1 1 ~ 5 - 1 6 を調製した。該漂白定替液を用いて実験 1 の感材を処理し、得られた処理後の漂白定替液を実験 1 と同様に軽時保存し、この経時保存漂白定替液を用いて、脱銀性能及び復色性能を実験 1 と同様に測定し表 3 に併せて示した。

また1週間保存後、さらに閉口比率を10倍に して保存をつづけ沈淑の発生が生じるまでの日数 を目視にて観察した。

以上の結果をまとめて表るに示す。



表 3

実験	į	第白定籍	<b>建</b>	程時保存	学後の源的	定犯処理
No.	No.	一般式	一般式	残团銀瓜	<b>複色</b> 率	犹和
	<u>L</u>	[1]	(II)			(日)・
1-51 (比較)	3-11		_	0.2	99	12
1-52 (本発明)	3-12		1 - 1	0.2	100	35
1-53 (本発明)	3-13	例示化合物	<u>I</u> – 2	0.2	99	34
1-54 (本発明)	3-14	No. I - 1	II - 3	0.3	98	33
1-55 (本発明)	3-15		II — 10	0.2	99	36
1-56 (本発明)	3-16		Ⅱ -21	0.2	100	35
1-57 (比較)	4-11		_	0.4	96	11
1-58 (本発明)	4-12		II - 1	0.4	96	34
1-59 (本発明)	4-13	例示化合物	II - 2	0.4	97	35
1-60 (本発明)	4-14	No. I - 2	II — 3	0.5	95	36
1-61 (本発明)	4-15		Ⅱ 10	0.4	97	36
1-62 (本発明)	4-16		<b></b>	0.4	97	35
1-63 (比較)	5-11		-	0.7	94	10
1-64 (本発明)	5-12		II - 1	0.6	95	36
1-65 (本発明)	5-13	例示化合物	I – 2	0.7	95	35
1-66 (本発明)	5-14	No. I - 3	I - 3	0.7	94	34
1-67 (本発明)	5-15		II 10	0.6	93	34
1-68 (本発明)	5-16		II →21	0.7	93	33

\* 沈澱発生までの日数で示す。

白剤の種類および濃度を表4の如く変化させた。また一般式[I]の化合物として例示化合物(I-1)を5 0/1とし、漂白定着液の pHを6.0とした。

経時保存後実施例-1の実験1と同様の評価を 行い、結果を表4に示した。

次にすべての源白定着液を実施例-1の実験2 と同様に継続して保存し、硫化するまでの日数を 測定し、結果を表4に併せて示した。



上記表3より明らかなように、本発明の一般式 [II]で示される化合物を抵加することにより、 脱銀及び復色性に悪影響を与えることなく、保存 安定性を大巾に向上することができることがわか る。

さらに一般式 [ I ] の化合物を I - 4、 I - 8、 I - 9、 I - 1 1 及び I - 1 3 に代えて同様の実験を繰り返したが、ほぼ同様の結果を得た。

以上の実験1および実験2の結果より、本発明の課白定替被、即ち pHが 3.0~ 6.8の範囲で 般式 [I]で示される化合物を配位子とするれる化合物を配位子とで示される化合物を配位子との示さらに発生を有する源白定替処理液は、特に色色を存むにおいても良いはならに保存のであることがわかる。なお、本発明の源白を被はアンモニア良は全くないものであった。

実施例-2

実施例-1"の実験2と同様に漂白定着液を経時保存させた。ただし、ここでは漂白定着液中の漂

₩ ₩	至日	第2鉄館塩を	第2鉄錯塩を形成する有機酸	残存銀品	极色率	顕化まで
° Z	定铬液	No.	既加 品	/ga)	(%)	の日数
	ë Z		(モル/2)	100cm²)		(B)
2-1(本発明)	3-17		0.05	0.0	8	40
2-2(本発明)	3-18		0.10	9.0	95	33
2-3(本発明)	3-19	13-1	0. 18	0.7	96	88
2-4(本発明)	3-20	例示化合物	0.20	0.3	66	36
2-5(本発明)	3-21	No. I - 1	0.40	0.2	100	35
26 (本発明)	3-22		0.60	0.5	901	34
2-7(本発明)	3-23	•	0.80	0.5	100	34
2-8(本発明)	3-24		0.85	0.2	90	17
2-9(本発明)	3-25		1.20	0.2	0	91
2-10 (本発明)	3-26		1.30	0.2	100	11
2-11 (本発明)	4-17		0.05	1.2	84	4
2-12 (本発明)	4-18		0.10	1.0	92	<b>\$</b>
2-13 (本発明)	4-19	既示化合物	0.18	6.0	. 66	93
2-14 (本発明)	4-20	No. I - 2	0.20	0.5	86	జ
2-15 (本発明)	4-21		0.40	0.4	86	88
2-16 (本発明)	4-22		09.0	0.4	86	8
2-17 (本発明)	4-23		08.0	0.3	86	3
2-18 (本発明)	4-54		0.85	0.3	86	9
2-19 (本発明)	4-25		1.20	0.3	86	77
2-20 (本発明)	4-26		1.30	0.3	88	9
2-21 (本発明)	5-17		0.02	.3	82	45
2-22 (本発明)	5-18		0.10		88	41
2-23 (本発明)	5-19		0.18	6.0	93	9
2-24 (本発明)	2-50	网示化合物	0.20	6.0	94	<b>8</b>
2-25 (本発明)	5-21	No. I - 3	0.40	6.0	95	38
2-26 (本発明)	5-22	•	09.0	8.0	8	<u>ಕ</u>
2-27 (本発明)	5-23		0.80	8.0	95	 &
2-28 (本発明)	5-24		0.85	0.7	96	- 15
2-29 (本発明)	2-52		1.20	0.7	96	=======================================
2-30 (本発明)	5-26		1.30	0.7	97	=

表4より明らかなように、本発明の漂白定着液の中でも、特に漂白剤の含有量が 0.02 モル/ & ~ 1.30 モル/ & 、好ましくは 0.10 ~ 1.20 モル/ & 、さらに好ましくは 0.20 ~ 0.8モル/ & の範囲であれば、経時保存しても脱銀及び複色能力は高くかつ硫化までの日数が長い良好な漂白定着液であることがわかる。

なお、一般式 [  $\Pi$  ] の化合物 (  $\Pi$  - 1 ) に代えて (  $\Pi$  - 5 ) 、 (  $\Pi$  - 6 ) 、 (  $\Pi$  - 1 2 ) 、 (  $\Pi$  - 1 6 ) 、 (  $\Pi$  - 1 8 ) および (  $\Pi$  - 2 9 ) にそれぞれ代えて同様の実験を繰り返したが、ほぼ同様の結果を得た。

## 実施例-3

実施例-1の実験1と同様に漂白定替液を軽時保存させた。ただし、ここでは漂白定替液中として、実験1の漂白定替液Nの1、3、4がよび5の漂白剤の添加量を表5の如くとし、漂白定替液中のKIの濃度を表5の如く変化させた。またご白定者液中のpHを6.0とした。

経時保存後実施例-1の実験1と同様に脱銀能

カの評価を行ない結果を表5に記載した。

また処理後の試料を、CNK-4基準処理(小西六写真工業カラーネガ処理)に従って漂白及び定替処理を施こし残存銀を完全に除いた後に、マゼンタ色素の透過渡度を測定してこの値をDR1とした。次に実施例-1の実験1と同様に発色現象を行った後、CNK-4基準処理に従って漂魚をで定替処理した試料のマゼンタ色素の透過渡度を測定し、この値をDR2とした。DR1とDR2の差を測定し、この値をDR2とした。DR1とDR2の差を求める(△DR)ことにより、マゼンタステインを評価した。



表 5

実験No.	第2鉄錯塩を形成	KI添加量	残存銀品	マゼンタステ
	する有摂酸	(×10-3モル/ℓ)	(mg/100c ⊋)	イン (ΔDR)
	(モル/ℓ)			
3-1(比較)	エチレンジアミン	0	5.8	0.05
3-2(比較)	四酢酸	0.5	6.4	0.05
3-3(比較)	(0.30 モル/ℓ)	0.9	7.2	0.05
3-4(比較)		1.0	9. 0	0.01
3-5(比較)		2.0	10.3	0.00
3-6(本発明)	•	0	0.2	0.08
3-7(本発明)	(I-1)	0.5	0.3	0.07
3-8(本発明)		0.9	0.3	0.06
3-9(本発明)	(0.30 モル/ℓ)	1.0	0.3	0.01
3-10 (本発明)		2.0	0.4	· 0. 00
3-11 (本発明)		0	0.3	0.06
3-12 (本発明)	(I-2)	0.5	0. 4	0.06
3-13 (本発明)		0.9	0.4	0.06
3-14 (本発明)		1.0	0.5	· 0.02
3-15 (本発明)	(0.30 モル/ℓ)	2.0	0.6	0.01
3-16 (本発明)		0	0.7	0.07
3-17 (本発明)	(I-3)	0.5	0.7	0.06
3-18 (本発明)		0.9	0.8	0.05
3-19 (本発明)		1.0	0.9	0.02
3-20 (本発明)	( 0.30 モル/ℓ)	2.0	1.1	0.01

表5から明らかなように、比較の漂白定着液では、KIの添加によってマゼンタスティンは小さくなるが脱銀能力が大きく低下する。しかし本発明の漂白定替液では、KIの添加によりマゼンタスティンが低く押えられる一方、脱銀能力の低下が小さく良好な結果が得られた。

実施例-4

実施例-1の実験1において調製した漂白定着 被N0.1-1および3-1において、 pHを 6.0 とし漂白促進剤を下記表6に示す如くに添加した 以外は同様にして、漂白定着被N0.1-11~1 -16および3-31~3-36を調製した。

得られた孫白定着液を用いて、実験1における 漂白定者時4分20秒を3分15秒とした以外は、 実施例-1の実験1および2と同様の評価を行っ た。

桔果を表6に示す。

以下希腔

実験No.	肾白定稻液	協口促進到	保存前の漂白定着液	自定智液	保存後の端	保存後の漂白定る液	沈親発生
	νο̈́	(19/8)	残留銀品	数色字	残留銀過	数 色 彩	までの日数
4-1(比較)	1-11	1	7.6	88	9.6	74	S
4-2(比較)	1-12	A-1	5.1	83	6.9	11	
4-3(比較)	1-13	A-2	5.9	85		. 92	5 2
4-4(比較)	1-14	A-4	5.5	84	7.8	62	: =
4-5(比較)	1-15	A-6	5.3	84	7.9	62	55
4-6(比較)	1-16	A-9	3.9	88	7.7		7
4-7(本発明)	3-31	1	1.3	16	2.2	87	:   =
4-8(本発明)	3-32	A-1	0.2.	66	0.4	- 86	25
4-9(本発明)	3-33	A-2	0.4	86	0.5	26	; £
4-10(本発明)	3-34	A-4	0.5	8	0.5	66	: 52
4-11(本発明)	3-35	A-6	0.4	66	0.4	26	25
4-12 (本発明)	3-36	A-9	0.3	86	0.4	26	: E

胀

表 6 よ り 、 漂 白 促 進 削 を 添 加 し た 時 に は 知 い 漂 白 時 間 で あって も 本 発 明 の 漂 白 定 智 被 は 調 製 直 後 に お い て も 脱 銀 性 、 複 色 性 お よ び 保 存 性 の い ず れ も 良 好 な 効 果 を 雑 持 で き る の に 対 し て 、 本 発 明 外 の 漂 白 定 智 液 は 、 調 製 直 後 の 場 合 は い ず れ も 効 果 が あ っ た が 保 存 に よ り 脱 銀 性 と 複 性 性 お よ び 保 存 性 が 更 に 劣 化 す る こ と が 明 ら か と なった。

なお、源白促進剤をA-3、A-5、A-7、・A-8、A-10およびA-11についても同様の実験を行ったが、ほぼ同様の精果を得た。

特許出願人 小西六写真工类株式会社 代 型 人 弁理士 市之瀬 宮夫 倉木